

(11)Publication number:

61-110136

(43)Date of publication of application: 28.05.1986

(51)Int.CI.

G03C 7/26

(21)Application number: 59-232790

(71)Applicant: KONISHIROKU PHOTO IND CO LTD

(22)Date of filing:

05.11.1984 (7

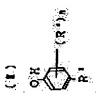
(72)Inventor: KASHIWAGI KANJI

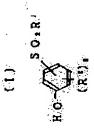
IIJIMA TOSHIBUMI KUMASHIRO KENJI

(54) SILVER HALIDE PHOTOGRAPHIC SENSITIVE MATERIAL

(57)Abstract:

PURPOSE: To improve dispersibility and colorability by providing a silver halide emulsion layer contg. the coupler dispersed by the high boiling org. solvent expressed by the specific chemical formula and the compd. expressed by the specific chemical formula on a base. CONSTITUTION: The silver halide emulsion layer contg. the coupler dispersed by using the high boiling org. solvent contg. the compd. expressed by the formula II is provided on the base to form the silver halide photographic sensitive material. The compd. expressed by the formula I is requird to be incorporated into at least one layer of the above-mentioned silver halide emulsion layer. In the formula I and the formula II, R1 denotes an alkyl group, aryl group, etc., R2 denotes a univalent group, S denotes 0W3 integer, R4 denotes an alkyl group of 1W20C, R2 denotes an alkyl group and cycloalkyl group of 1W20C. The total sum of members of carbon atoms of the groups R3 and R4 is 4W24 and n is 0W3 integer.





LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

Best Available Copy

9日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

四公開特許公報(A)

昭61 - 110136

@Int_Cl_4

識別記号

厅内整理番号

母公開 昭和61年(1986)5月28日

G 03 C 7/26

6771-2H

審査請求 未請求 発明の数 1 (全25頁)

公発明の名称

ハロゲン化銀写真感光材料

②特 願 昭59-232790

20出. 願 昭59(1984)11月5日

の発明者 の発明者 柏木飯島

寛 司 俊 文

日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内 日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内

の発 明 者

熊代

賢 二

日野市さくら町1番地 小西六写真工業株式会社内

⑪出 顋 人 小西六写真工業株式会

東京都新宿区西新宿1丁目26番2号

社

砂代 理 人

弁理士 高 月

明 細 春

- 1 発明の名称 ハロゲン化銀写真感光材料
- 2 特許請求の範囲

1. 支持体上に、高沸点有機溶媒を用いて分散されたカプラーを含有するハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀乳剤層を有するハロゲン化銀乳剤層の少なくとも一層中には、下配一般式(I)で示される化合物が含有されているとともに、前配高沸点有機溶媒が少なくとも下配一般式(II)で示される化合物を含有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

$$(1)$$

$$SO_{2}R^{1}$$

$$O_{1}H$$

$$(R^{4})_{n}$$

但し上式中、R'はアルキル基、アリール基、アルコキシ基、またはアミノ基を、R*は1価の基を、sは0から3の整数を表わし、sが2以上

のとき、R*は同じであっても異なっていてもよい。R*は炭素原子数1~20の直鎖または分岐のアルキル基を表わし、R*は炭素数1~20の直鎖もしくは分岐のアルキル基またはシクロアルキル基を表わし、R*とR*で表わされる基の炭素原子数の総和は4~24であり、nは0~3の整数を表わす。

3 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、ハロゲン化銀写真感光材料に関する。 この種の材料は、カラー写真用フィルムの感光材 料などとして利用される。

(従来の技術)

ハロゲン化銀カラー写真感光材料は周知の如く、 その乳剤層のハロゲン化銀が露光するとそこに部 分的に銀が折出して潜像が形成され、これを現像 すると現像液中の発色現像剤が銀に酸化されて酸 化体となり、かかる発色現像剤の酸化物が乳剤中 に予め含有されているカブラーと反応して色素を 形成し、これにより発色するものである。ところ で、近年におけるカラー写真技術においては、周 到な技術蓄積の結果、ISO 感度で1000または1600. を有するカラーネガフィルムの開発が行われてい る。これら以上の感度を有するカラーネガフィル ムの開発も試みられているが、その場合、化学増 感や分光増感等の手段が用いられている。しかし、 かかる化学増感及び分光増感ばかりでなく、カプ ラー分散液からのアプローチも非常に有効である。

即ち、乳剤層を形成するための乳剤を作成する に際しては、カプラーを高沸点溶媒に溶解した後、 これを分散させて乳剤とすることが行われている。 発色性の点で、高沸点溶媒に溶解するのが有利だ からである。(但し、カプラーの溶解性の関係で、 先に低沸点溶媒に溶かした後高沸点溶媒に溶かす 場合もある。)

高沸点溶媒として、フェノール系のものが既知であり、これは分散安定性にすぐれており、かつ高発色性の溶媒であることが知られている。しかしフェノール系高沸点溶媒は、低露光域で形成される西像の濃度が十分に出なくなることがある。

って発色性が良好でしかも感度が速いハロゲン化 銀写真感光材料を提供することにある。

(発明の構成・作用)

上記の目的を達成すべく、本発明では、支持体上に高端点有機溶媒を用いて分散されたカプラーを含有するハロゲン化級乳剤層を有するハロゲン化級乳剤層を有するハロゲン化級乳剤層の少なくとも一層中には下記一般式(I)で示される化合物が含有されているとともに、前記高沸点有機溶媒が少なくとも下記一般式(I)で示される化合物を含有するように構成する。

$$(I)$$

$$(I)$$

$$(I)$$

$$(R^4)_a$$

$$(R^4)_a$$

但し上式中、R'はアルキル基、アリール基、アルコキシ基、またはアミノ基を、R'は1価の基を、sは0から3の整数を表わし、sが2以上

(発明の目的)

本発明は上記事情に鑑みてなされたもので、その目的とする所は、カプラーの溶媒としてフェノール系高端点溶媒を用いることにより安定な分散性と高発色性とを得るとともに、しかもその場合に低露光域での選度低下を避けることができ、よ

のとき、R* は同じであっても異なっていてもよい。R* は炭素原子数1~20の直鎖または分岐のアルキル基を表わし、R* は炭素数1~20の直鎖もしくは分岐のアルキル基またはシクロアルキル基を表わし、R* とR* で表わされる基の炭素原子数の総和は4~24であり、nは0~3の整数を表わす。

なお(I)式中、R'で表わされる各基は、炭素原子数の総和が40以下のものが好ましい。また s は 0 であることが好ましく、 s が 1 以上の場合、R z は水素原子、ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、またはアリール基であることが好ましい。なおR'で表わされる基のうち 炭素合有の各基は、その炭素数の総和が40以下のものが好ましい。 - S O * R'は、 - O H に対して、p - 位であることが好ましい。

一般式 (I) で示される化合物は、これを加えることにより、足部の感度低下が抑えられる。また、この一般式 (I) で示される化合物は、硬調化剤としての機能をも有するものである。一般式

【□】で示される化合物は、フェノール系高沸点 溶媒の1種であり、高発色性をもたらすものであ る。このように、化合物(I)(□)を併用した 結果、化合物(Ⅱ)により安定した分散性高い発 色性を得ることができ、かつその場合の従来の難 点であった足部の感度低下は、化合物(Ⅰ)によ り抑えられるので、感度も良好なものが得られる。

かつ化合物 (I) により窓度が向上されるので、必ずしも高沸点溶媒 (化合物 (II)) の相対量を 多くしなくとも十分な濃度・窓度がもたらされる ことも期待される。

即ち、上記化合物 (I) (II) を用いることにより、高感度化が可能となって高沸点溶媒を使用する場合の従来の難点が解決され、よって高沸点溶媒を用いたことによる高発色性の効果を十分に発揮させることができるものである。化合物 (I) による硬調化効果もある。

本発明は、乳剤中のハロゲン化銀粒子が多分散 単分散でも でも、効果的に用いることができる。但し一般に、 単分散粒子についてフェノール系高端点溶媒を使 用すると、上記した低露光域での濃度低下が大きい。従ってこのような場合に硬調化作用を呈する化合物 (I) を用いると、その効果が特に顕著であるので、単分散粒子について殊に有利ということができる。

上記一般式 (I) で 表わされる化合物は、好ましくは銀1モル当たり 0.2~40g、 更に好ましくは 0.5~10gの量で使用できる。 一般式 (I) で 表わされる化合物は、同じく銀1モル当たり、好ましくは 0.1~100g、 更に好ましくは 0.3~40gの量で使用できる。

次に、本発明で用い得る上配一般式 (I) (I) の化合物の具体例を示す。但し当然のことである が、本発明はこれらに限定されるわけではない。

(以下余白篇)

一般式[1]の化合物の例示

(1-1)

([-2]

(1-3)

([-4)

((-5)

(1-6)

(I-7)

$$\label{eq:continuous_solution} HO \hspace{-0.1cm}-\hspace{-0.1cm} \hspace{-0.1cm} \hspace{-0.1cm}$$

(1-8)

([-9]

([-10]

 $(\{ -11 \}$

$$HO SO_2 OC_0H_{18}CH-CH_2$$

([-12)

(| -13)

([-14)]

(1-15)

([-·16)

$${\tt HO} \underbrace{\hspace{-0.3cm} \Big\backslash \hspace{-0.3cm} - \hspace{-0.3cm} SO_{\tt s}}_{\tt C} \underbrace{\hspace{-0.3cm} \Big\backslash \hspace{-0.3cm} - \hspace{-0.3cm} OCHCOOH}_{\tt C}$$

([-17)

([-18]

([-24]

([-25)

([-26)

([-27)

([-28)

(1-29)

([-19)

([-20]

([-21)

HO—SO₂—O—NHCOCHO—C₂H₁(t)
$$C_2H_1$$

(1-22)

(1-23)

([-30]

([-31)

([-32)

([-33]

$$C_{\mathcal{B}}$$
 $C_{12}H_{13}$ $C_{12}H_{13}$

(1 - 34)

一般式 [1] の化合物の例示

(1-1)

([-2]

$$(t)C_4H_9$$
 OH

([- 3)

$$(t)C_{3}H_{11}$$
 \longrightarrow OH

([-4]

$$(n) C_{\mathfrak{s}} H_{ii} - C_{\mathfrak{s}} H_{ii}(n)$$

([] -5)

$$(n)C_{\mathfrak{s}}H_{\mathfrak{t}\mathfrak{t}}$$
 OH

(1 - 6)

([-13]

$$(t)C_{\mathfrak{g}}H_{1\mathfrak{g}}$$
 \longrightarrow OH

(1-14)

([-15)

([-16]

(1 - 17)

(1 - 18)

(1-7)

$$(t)C_{2}H_{t1}$$
 CH_{4} CH_{4}

(1-8)

$$(n)C_6H_{13}$$
 OH

(I-9)

(I - 10)

([-11]

$$C_sH_{is}(n)$$

(I - 12)

$$(n)C_9H_{19}$$
—OH

前記一般式(I) で表わされる本発明のフェノール系高梯点溶媒は、例えば常圧での梯点が 150 で以上の他の高沸点有機化合物と併用することもできる。

併用することのできるこのような高沸点有機化合物は、好ましくは、下記一般式(II)で示されるリン酸エステル系化合物、または(IV)で示されるフタル酸エステル系化合物である。

一般式 (四)

式中、Rzo、Rzi、Rzzは、それぞれアルキル 基またはアリール基を表わす。

前記一般式(II)で示されるリン酸エステル系 化合物において、Rso、RsiおよびRszは、それ ぞれ、直鎖または分岐のアルキル基またはアリー ル基を衷わすが、とりわけ、Rso、Rsi、および Riiで表わされる基の炭素原子数の総和は 6~50 であることが好ましい。また、Rio、Riiおよび Riiは互いに同一であっても、異なっていてもよい。

R:e、R:はたはR:で表わされるアルキル基 は、例えば、エチル基、プロピル基、t-ブチル 基、ヘキシル基、ヘプチル基、iso-オクチル基、se c-ノニル基、ドデシル基、iso-ペンタデシル基、 ヘキサデシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル 基等であり、またアリール基の例としては、フェ ニル基、ナフチル基等である。これらのアルキル基 およびアリール基は置換基を有していても良く、 アルキル基の置換基としては、例えば、ハロゲン 原子、アルコキシ基、アリール基、アリーロキシ 基、アルケニル基、アルコキシカルポニル基等が 挙げられ、アリール基の置換基としては、例えば ハロゲン原子、アルキル基、アルコキシ基、アリ ール基、アリーロキシ基、アルケニル基、アルコ キシカルポニル基を挙げることができる。これら の置換基はその2種以上がアルキル基、またはア

(I-1)

(I-2)

$$(CH_3 - \bigcirc O \rightarrow_3 P = O$$

[[- 3]

(I-4)

$$(nC_0H_{13}-O \rightarrow P=0$$

(1-5)

$$(nC_4H_0-O \xrightarrow{} P-OCH_7CHC_4H_0$$

$$O C_2H_3$$

リール基に導入されていてもよい。

以下に一般式 (II) で表わされるリン酸エステル系化合物の代表的具体例を示すが、これらに限定されない。



(1-6)

(1 - 7)

(CH₃ (CH₂)₃CHCIL₂O
$$\rightarrow$$
 P=O C₂H₃

(I - 8)

$$(CH_{\bullet}(CH_{\bullet})_{\bullet}CHCH_{\bullet}O \xrightarrow{?} P-O-CCH_{\bullet}CCH_{\bullet}$$

$$C_{\bullet}H_{\bullet} \qquad 0 \qquad CH_{\bullet} CH_{\bullet}$$

一般式(1/)

式中、R:s、R:sは、それぞれ、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはシクロアルキル基を表わし、R:s、R:sは互いに同じでも異なってもよく、各々の炭素原子数は3~20である。

RzzおよびRzzで表わされるアルキル基は、例 えばメチル基、プロピル基、ヒーブチル基、ペン チル基、ヘプチル基、iso ーオクチル基、ノニル 基、デシル基、ドデシル基、ペンタデシル基、ヘ プタデシル基、オクタデシル基等であり、アリー ル基は、フェニル基、ナフチル基等であり、アル ケニル基は、ブテニル基、ペンテニル基、ヘプテ ニル基、オクタデセニル基等であり、シクロアル キル基は、シクロヘキシル基等である。これらの アルキル基、アルケニル基、アリール基およびシ クロアルキル基は置換基を有していてもよく、ア ルキル基、アルケニル基およびシクロアルキル基 の置換基としては、例えばハロゲン原子、アルコ キシ基、アリール基、アリーロキシ基、アルケニ ル基、アルコキシカルボニル基等が挙げられ、ア リール基の置換基としては、例えば、ハロゲン原

子、アルキル基、アルコキシ基、アリール基、アリーロキシ基、アルケニル基、アルコキシカルボニル基等を挙げることができる。これらの置換基はその2つ以上をアルキル基、アルケニル基、アリール基またはシクロアルキル基に導入しても差し支えない。

以下に前配一般式 (IV) で表わされるフタル酸 エステル系化合物の代表的具体例を示す。但し勿 論、これらに限定されない。



(N-1)

(N-2)

(N-3)

([Y - 4])

[N - 5]

(N-6)

(N - 7)

(17 - 8)

併用する溶媒は、その種類により、一般式 (I) の高沸点溶媒の効果を損なわない範囲で用いることができる。

本発明の一般式(I)の高沸点溶媒は、例えばカプラー含有の発色乳剤層に適用することができる。高感度層と低感度層との2層を有する場合は、好ましくは高感度層に適用するが、これに限られない。勿論、他の乳剤層、例えば発色層と時用して使用することもできる。(I)の溶媒と併用して他の溶媒を用いた場合も同様である。一般式(II)の化合物も、同様に使用できる。

分散状態は、多分散でも、実質的に単分散でも よい。これらの好ましい状態については、後述する。

一般式 [I] の高沸点溶媒を用いてカプラーを 溶解するに際しては、高沸点溶媒についての種々 の技術を適用して、使用することができる。

例えば米国特許第2322027号明細書に記載されている如く、カプラーをこのような高沸点溶媒に

と混和しない高沸点有機溶媒をあげることができ る。また、低沸点溶媒としては、たとえばメチル イソブチルケトン、β-エトキシエチルアセテー ト、メトキシトリグリコールアセテート、アセト ン、メチルアセトン、メタノール、エタノール、 アセトニトリル、ジオキサン、ジメチルホルムア ミド、ジメチルスルホキシド、エチルアセテート、 プチルアセテート、イソプロピルアセテート、ブ タノール、クロロホルム、シクロヘキサン、シク ロヘキサノール、フッ化アルコール等をあげるこ とができる。低沸点溶媒は、本発明の(Ⅱ)式の 化合物と併用する高沸点溶媒に代えて用いること ができるとともに、高沸点溶媒と混合して用いる ことができる。さらにまたこれらの各溶媒はそれ ぞれ単独あるいは2種以上用いることにより、(Ⅱ】式の化合物と併用して用いることができる。 なお別法として水溶性基を有するカプラーの場合 にはフィッシャー型すなわちアルカリ液に溶解し て使用することも可能である。またカプラー及び 併用可能化合物の一方を分散による方法で、他方

溶解して含有せしめて用いることができる。また 米国特許第 2801170号明細書に記載されている如 く、カプラーと高沸点溶媒を別々に微知なな粒で 分散したのち混合して使用することもできる。ま たこれらの分散によおいてもばられる。 を使用する事も好ましい方法としてもげられる。 その際、併用可能化合物はカプラーと混合しした 使用する可能であり、また低沸点溶媒を は、米国特許第2801171号明細書ある いは特公昭 49-8099号公報に記載されているう な方法で分散液中より低沸点溶媒を除去すること も可能である。

前記したもののほか、併用できる溶媒類の中で好ましいものは、高沸点溶媒としてはジェチルラウリルアミド、ジブチルラウリルアミド、フェノキシエタノール、ジェチレングリコールモノフェニルエーテル、ヘキサメチルホスホルアミド、さらに、米国特許第3779765号明細書、特開昭49-90523号公報、特公昭48-29060号公報に記載の水

をフィッシャー型の方法で同一層中に添加することもできる。

本発明に保るハロゲン化銀写真感光材料は、必要に応じて前記の如き種々の写真用添加剤を含有せしめたハロゲン化銀乳剤層およびその他の構成層を支持体上に強設することによって製造される。有利に用いられる支持体としては、例えば、レンウスが自然、ポリエチレンを観響である。では、ガラス紙、ガラス紙、アセテレール、ポリエチレン・例えばポリエチレンテレンというではポリエチレンテレンというではポリエチレンテレンというではポリエチレンをがあり、これらの支持体はそれぞれのハロゲン化銀写真感光材料の使用目的に応じて適宜選択される。

これらの支持体は必要に応じて下引加工が施される。

ン化銀写真乳剤に使用される任意のものが包含される。

これらのハロゲン化級粒子は、粗粒のものでも、 数粒のものでもよく、粒径の分布は狭くても広く てもよい。また、これらのハロゲン化級粒子の結 品は、正常晶でも双晶でもよい。 粒径の分布が狭 と粒子は粗粒の方がよく、 粒径の分布が狭 に用いるハロゲン化級は、 粒径は任意であるが、 の.6 ~ 2.0 μ が好ましい。また、分 散でもよい。 但し、 実質的に単分散でも多りである。ここで、単分散性のハロゲン化銀粒子の粒度分析の観準優差ら および平均粒径下において、 次式で定義される環 地偶差らを平均粒径下で割った時、 その値が0.20 以下のものが好ましい。

$$S = \sqrt{\frac{\sum (\overline{r} - r_i)^s n_i}{\sum n_i}}$$

異質の度状構造をしたいわゆるコアシェル型のも のであってもよい。この場合、表面層 (2つ以上 のシェルを有するダブル・コア・シェル型の場合 は、最外のシェルを意味する。以下同じ)のハロ ゲン化銀の沃化銀含有率が実質的に変化しないよ うに、各々のハロゲン化銀粒子が構成されること が好ましい。ここに「実質的に変化しない」とは、 平均粒径が変化した場合でも変面層の沃化銀合有 率は実質的に変化しない事を意味し、具体的には、 粒子間の変面層の沃化銀含有率の登が 0.5モル% を越えない事が好ましい。これによって、現像活 性を揃えると共に化学熟成の安定化を図ることも 可能となる。本発明においてコア・シェル型ハロ ゲン化銀粒子を用いるとき、その表面層は全粒子 重量の50%以下、特に20%以下に構成される事が 好ましい。また設面層の沃化銀含有率は10モル% 以下の沃臭化銀であり、特に好ましくは沃化銀合 有率が実質的に0である臭化銀が好ましい。そし て核コア・シェル型におけるコア(表面層以外の 部分、以下同じ。) の沃化銀合有率は 0~15モル

$$\frac{S}{\bar{r}} \leq 0.20$$

更に
$$\frac{S}{\overline{\Gamma}} \le 0.15$$
 であることが特に好まし

bi.

ここで言う平均粒径 r とは、球状のハロゲン化 銀粒子の場合はその直径、また立方体や球状以外 の形状の粒子の場合はその投影像を同面積の円像 に換算した時の直径の平均値であって、個々のそ の粒径が r i であり、その数が n i である時、下 記の式によって r が定義されたものである。

$$\overline{r} = \frac{\sum n_i r_i}{\sum n_i}$$

これらのハロゲン化銀粒子の結晶構造は、内部から外部まで均一なものであっても、内部と外部が

%の沃化銀を含有するハロゲン化銀である事が好ましい。

また、これらのハロゲン化銀は潜像を主として 表面に形成する型のものでも、粒子内部に形成す る型のものでもよい。これらのハロゲン化銀粒子 は、当業界において慣用されている方法によって 調製することができる。そしてこのハロゲン化銀 は一般にゼラチン中に分散されるが、ゼラチンの 他例えばポリビニルアルコール等のポリマー類も ゼラチンに代えあるいはゼラチンと混合して用い 係る。

上記のハロゲン化銀を含む写真乳剤は、種々の化学増感剤により増感することができる。化学増感剤としては貴金属増感剤、硫黄増感剤、セレン増感剤及び選元増感剤の単独または併用ができる。更に本発明に使用されるハロゲン化銀写真乳剤は必要に応じて、種々の増感色素を用いて分光増感することができる。即ち所望の波長域に光学的に増感することができ、例えばゼロメチン色素、モノメチン色素、ジメチン色素、トリメチン色素等

のシアニン色素あるいはメロシアニン色素等の光 学増感剤を単独あるいは併用して(例えば超色増 感)光学的に増感することができる。

また本発明に係るハロゲン化銀写真感光材料は、その乳剤層及び/または必要に応じて形成される 他の構成層(例えば中間層、下引層、フィルター 層、保護層、受像層等)に目的に応じて種々の写 真用添加剤を含むことができる。

例えばアザインデン類、トリアゾール類、テトラゾール類イミダゾリウム塩、テトラゾリウム塩、ポリヒドロキシ化合物等の安定剤やカブリ防止剤:アルデヒド系、アジリジン系、イノオキサゾール系、ピニルスルホン系、アクリカイル系、トリアジン系をの硬膜剤:カールボンステル系、トリアジンスをの硬膜剤: あるいがエステル系、トリウム、の語調調製剤:ベサールの語調調製剤:ベサールの音像安定剤:ウェックに進剤:クロマン系、ロスの画像安定剤:ウェックに進剤:クロアル系の画像安定剤:ウェックに対しているのではアル系、エリン酸エルテル系の画像安定剤:ウェックに対しているのではアール系の画像安定剤:ウェックに対している。

めに添加するラテックスとしてはアクリル酸エステル、ピニルエステル等と他のエチレン基を持つ 単量体との共重合体を挙げることができる。ゼラ チン可塑剤としてはグリセリン、グリコール系化 合物等を挙げることができ、増粘剤としてはスチ レンーマレイン酸ソーダ共重合体、アルキルピニ ルエーテルーマレイン酸共取合体等が挙げられる。

更に本発明において使用し得るカブラーから形成される色画像の光堅牢性を向上させるために、 抜乳利層もしくはその隣接層内にp-アルコキシフェノール類、フェノール性化合物類を添加することができる。

また本発明の感光材料には、芳香属1級アミノ 現像主薬の空気酸化による不必要なカブリや汚染 を防止したり、現像時に隣接層へ現像主薬の酸化 生成物の拡散による混色を防止するために、ハロ ゲン化級乳剤層あるいは中間層に、米国特許第27 28659 号、同第2732300 号、同第3700453 号およ び特開昭50-15438号公報及び特願昭 54-2551号等 に開示されているアルキル置換ハイドロキノン化

ス、高級脂肪酸のグリセライド、高級脂肪酸の高 极アルコールエステル等の潤滑剤等を挙げること ができる。また界面活性剤として塗布助剤、乳化 剤、処理液等に対する浸透性の改良剤、消泡剤あ るいは窓光材料の積々の物理的性質のコントロー ルのための素材として、アニオン型、カチオン型、 非イオン型あるいは両性の各種のものが使用でき る。モルダントとしてはN-グアニルヒドラゾン系 化合物、4級オニウム塩化合物等が有効である。 帯電防止剤としてはジアセチルセルローズ、スチ レンパーフルオロアルキルリジウムマレエート共 重合体、スチレン-無水マレイン酸共重合体とp-アミノブンゼンスルホン酸との反応物のアルカリ 塩等が有効である。色濁り防止剤としてはビニル ピロリドン単量体を含むポリマー、ピニルイミダ ゾール単量体を含むポリマー等を挙げることがで きる。マット剤としてはポリメタアクリル酸メチ ル、ポリスチレンおよびアルカリ可溶性ポリマー などが挙げられる。またさらにコロイド状酸化珪 素の使用も可能である。また膜物性を向上するた

合物を使用することができる。

本発明のカブラーとしては、種々のカブラーを . 用いることができ、有用なカブラーとして、開鎖 メチレン系イエローカブラー、ピラゾロン系マゼンタカブラー、ピラドロリアゾール系マゼンタカ ブラー・インダゾロン系マゼンタカブラー等のマゼンタカブラー、フェノール系またはナフトール系シアンカブラーを例示することができる。

例えばビラゾロトリアゾール系カプラーつまり 1H-ピラゾロ(3.2-C)-S-トリアゾール型カプ ラーの内好ましいものは、次の一般式(V)であ らわされる。

$$R^{\prime\prime} \stackrel{Z}{\underset{N-N}{\longrightarrow}} \stackrel{H}{\underset{R^{\prime\prime}}{\longrightarrow}} (V)$$

式中、R¹³ およびR¹⁴ はアルキル基またはアリール基を表し、2は水素原子または発色現像主薬の酸化生成物とのカップリング反応により離脱し

得る基を扱わす。このR'3およびR'4で示されるア ルキル基は炭素数1から18(但し置換基の炭素は 除く)の直鎖または分岐のアルキル基であり、例 えば、メチル茲、メトキシメチル茲、エチル基、 tert-プチル基、オクチル基等である。このアル キル基は置換基を有していてもよい。また一般式 (V)のR'3およびR'4で示されるアリール基は、 好ましくは、フェニル基である。このアリール基 は置換基を有することができる。これらアルキル 基およびアリール基の置換基としては、例えば、 ハロゲン原子、アルコキシ葢、アシルアミノ基、 アリール基、アルキル基等が挙げられる。R!4は 好ましくはアリール基で置換されたアルキル基、 即ちアラルキル基であり、特に好ましくはパラス ト化されたアラルキル基である。またR¹³は好ま しくはアルキル基であり、特に好ましくはメチル 基である。

一般式 (V) の2で示される発色現像主薬の酸化生成物とのカップリング反応により離脱し得る 基としては、具体的には、ハロゲン原子(例えば 塩素原子、臭素原子、沃素原子、フッ素原子)、アリールオキシ基(例えば、フェノキシ基、P-メトキシフェノキシ基、P-ブタンスルフォンアミドフェノキシ基等)、置換アリール基(例えばメトキシフェニル基等)、アリールチオ基(例えば、フェニルチオ基)、ヘテロ環チオ基(例えば、1-エチルテトラゾール・5-チオイル基)等があげられるが、好ましくはハロゲン原子、特に好ましくはクロル原子である。

一般式 (V) で示されるマゼンタカプラーは、 更に好ましくは (VI) で示される二当量マゼンタ カプラーである。



式中、R¹³.2は上記定義と同義である。R¹³およびR¹⁴は、水素原子、アルキル基を衷わし、このアルキル基は、好ましくは、炭素原子数 1 から20の直領または分岐のアルキル基、例えばメチル基、エチル基、n-プロビル基、iso-プロビル基、iso-ブチル基、n-ブチル基、n-デシル基、n-ドデシル基、ステアリル基等であり、そしてR¹⁵およびR¹⁴は各々同一でも異なっていてもよい。

Xは炭素数1から20の直鎖又は分岐のアルキル基、 (例えばメチル基、エチル基、t-ベンチル基、t-ブチル基、n-ベンタデシル基等)、ハロゲン原子 (例えば塩素原子、臭素原子、フッ素原子等)、ヒドロキシ基を喪わす。

ℓ.p.qは各々0から4の整数を表わし、好ましくは、ℓは0から3、pは1から3、qは1および2の整数をそれぞれ変わす。

以下に本発明の実施に使用し得るマゼンタカブラーの代表的な具体例を一般式(V)におけるR¹³,R¹⁴.2を特定することにより記載する。以下の記載、及び後記実施例で用いたマゼンタカブラーを好ましく使用することができるが、当然のことながら本発明はこれらに限定されない。



C-1 CH ₂ - Ct(CH ₂), NHCOCH, C-2 CH ₃ - Ct(CH ₂), NHCO(CH ₂) C-3 CH ₃ - CtCH ₁ NHCOCH ₄ - O- C-4 CH ₃ - Ct(CH ₂), NHCOCH ₄	カブラーNo	Rıs	2	R'4
CH ₃ - Cℓ-		СН.		-(CH,), NHCOCH, O - C, H,,(U)
CH ₃ - C£CH ₂	C-2	СН1 -	- 70	-(CHD), CNHCO(CHD), O C, H., (U)
CH3 - CE-	C-3	СН3 —	-10	-сн. О
		- []] •нэ	-70	-(СН.), — NHCO(СН.), О — С., Н.,

R'4	C1(CH), C1, C1, C1, C1, C1, C1, C1, C1, C1, C1	(t)"H *3 *H*5 (ก)"H *5 🕽 — ดหว่อวหก-🕡-("หว)-	-(сн.), ——— мнсосно— он	но-Соноосно-Су-тено)- п)-ч-то
2	-10	-10	- 7 0	-10
R.	сн, –	СН, -	СН3 —	- \$ 2 OFED
77.5-No	C-5	9-0	2-2	8- 2

(5 8)			
カプラーNo	R'3	2	Rie
6-3	້ອ ວ່າ ຮ	%-0°50 ₩	Св. Св. Ст. Ст. Св. Св. Н. (t) Св. Св. Н. (t) Св. Св. Н. (t) Св. Н. Св. Н. (t)
C-10	СН3 -	- C & -	C ₄ H _{1,1} (t) -(CH ₂) ₄ C ₄ H _{1,1} (t) CH ₃ CH ₄ CH ₄
C-11	C1-	C & -	-(сн.)О NHCOCHO-С

R14	-(CH2)2 DNHCOCHO C2 C3 H1.(0)	-(CH1) - NHSO1-0-0C11H11	HO Pos Pochocho So. (ch.)-	(з'н''(n) С''н''(n) С''н''
2	- C 2 -	-10	- # D	- K
Ria	ಕ್	CH3 -	СН, –	СН3 -
カプラーNo	C-12	C-13	C-14	C-15

またフェノール系シアンカプラーとしては、通常広く用いられるものの他、 2 位がウレイド基で 置換しているウレイド系カプラーを例示すること ができる。このウレイド系カプラーには、例えば 次の一般式 (VI) (VI) で示されるものがある。

	NHCONH-R.	
RICON		(W)
н	z.	

上記式中、R. はアルキル基、アリール基、又は複素環基を表し、Z'は現像主薬との酸化カップリング時に離脱しうる基(例えばハロゲンなど)を表わし、R. はアルキル基、シクロアルキル基、

7 -H -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7 -7	_		Γ,	****
- H - C C C C C C C C C C C C C C C C C		R.3	2	
0 0 0	5	ర్-ల్ల-రో	i X	-C,4H,1
-70	0			- (сн,), О-инсорно О-so, -ж С, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1, 1,
2H1 - C1(CH1)1 - NHSO- 0C,1H11		- FH.		-(сн.),
		.H₃ −	- 7 O	-(сн ₁₎₁ -{}-NHSO _r {}-ос ₁₁ н ₁₁₁

40

以下に、本発明を実施する際に用い得るシアンカプラーの代表的具体例を記載する。以下の例示、及び後述する実施例で用いたものを、好ましく使用できる。但し当然のことながら、この場合もシアンカプラーがこれに限定されるものではない。

	Ζ,	-C.8	н	н	87
	R,	(H)~	°H''3>-⟨Ç}-		87. Q
OH NHOONH-R	Ru	_((t)C,E,—	(1)"H"C" —"H"C(1)	(1)C ₂ H ₁₁ C ₂ H ₁ (1)
	カーラフル		2	т	4

つづき				0 #			
カブラー系	K R ₁₁	A.	,2	カブラール	ž	ď	6
2.	(1)"H"O" H"O(1)	E COMM			-1	F.	7
	C,H	" Thomas of	יייייייייייייייייייייייייייייייייייייי	ß	но-()-осн-	83.	Ct.
					87724		
16	C,H,O-()-C,H,	-C)-SO,N+C,H,	5x 3 7	9	HO O O OH	97 (C)	ਸ
					ir a		
17	CHO-CHO-CO-COCH-CHOCH -CONNC.H.(1)	(1) -COMPC, H, (1)	g S	7	(1)"H"5(1)	\$ C	н
					4,5°		
18	(1)C,H,-{\\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-\-	'H'2002-[V]-	ж		(1)C,H,—(C,H,(1)	-CN	62
	gu*n			: :	curr,)	}
19	HO CH-	. ()-003-()-	CB	đ	200 A	Co	
	(t)C,H, C,H,) }			H'O	N C	Ľ
					-		

	_		- 			
	,2	97-	#00-{}}-0-#	83	Sk,	80
	æ.	200	\$	Cr.	-{_}-cr,	-(Q-CF,
	R ₁₁	(1)''H''C	(1)"H"C" -H"CO"-(1)"H"C)(1)	CH, NSQ,NH- C) OCH-	(1),4,2 (1),4,	HO CH-
) ()	カブラール	10	11	12	13	14
	-					
	, Z	80°	නී	විට	ж	<i>8</i> 0

Rn	A.	, Z
 ς, μ, τος μ, τος (1) Ε, μ, τος μ, τος (1)	#1'500c-{}	9 2
 (1)'C'H'\-_\-\C'H'\C)	н'о'кк-⟨}}-	ຶ່ງ .
 C,H,(t) (t)C,H,(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-(-('ተ'ኃስና-{_} 8ጋ	වී
 C,H4,U, (1)C,H,—(),OC;H— C,H,	^⁴ h'ɔ¹ơs-⟨͡⟩	x
 CuH4,	-{_}-м°с°н	80

カプラー派	R ₁₁	R	,2
25	(1)C,H,, C,H,,(1)	-{}-sос'н*	°t∞-{}}-o-
26	(1)C,H,-{_}-OCH-	(<i>8</i> 0
27	(1)C,H,—(C,H,(1)	()-tuthos-()-	හ
28	C,H,(1)	"н'>¹05-⟨√}-	н
29	H¹O -H'OC;} (1)'H'O';	()-80°-CH	н

	2,	н	CB	°н-хо-√}-о-
	Ra	-{}-sotchtcacth	(H)-404-(D)-	CN
	R ₁₁	(1), C, H, C	C,1A,1 (1)E,41,1 (1)E,41,1	(1)C,H, (2) C,H, C,H, C,H,
り い。 こ。	カプラール	30	31	32

次に、イエローカプラーの具体例を例示する。 以下記すもの、及び後記する実施例にて使用する ものを好ましく用いることができるが、勿論これ に限定されるわけではない。

(CH₂)₂ CCCHCNH

(CH₃)₃ CCCCHCNH

(CH₃)₄ CCCCCHCNH

(CH₃) CCCCCHCNH

(CH₃) CCCCCCCCCCCCCCCCCCCCCC

これらのカブラーに組合せてオートマスクをするためのカラードカブラー(例えばカブラーの形式であるスプリックを活性点に結合基としてアゾ基を有するスプリッ合物としたカブラー)、オサゾン型化制剤放出型カブラー、現像主薬の酸性色素放出型カブラー、現像主薬の酸化体であり、方香族第1級アミン現像主薬の酸化体であり、方香族第1級アミン現像主薬の酸化体であり、方香族の色素を形成するいわゆるDIR物質の両方を含むとを形成することのカブラーをハロゲン化級カラーにある。又これらのカブラーをハロゲン化級カラーにので開いられる種々の技術を適用することができる。

例えば化合物 (II) の高端点溶媒を用いる場合、これに溶解して含有せしめる事もでき、またカプラーと高沸点溶媒とを別々に微細な粒子に分散したのち混合して使用することもできる。またこれらの分散による方法において、前述した他の高沸

点にアリールアゾ基を置換した化合物が用いられ、例えば米国特許第 2521908号、同第 3034892号、 英国特許第 1255111号、特開昭48-22028号などに 記載されている化合物が挙げられる。

更に米国特許第3476563号、特開昭50-10135号、 同第50-123341号などに記載されているような発 色現像主薬の酸化生成物との反応で色素が処理溶 中に彼出していくタイプのカラードシアンカプラ ーも用いることができる。

また写真特性を向上するために、所謂コンピー ティングカプラーと呼ばれる無色色素を形成する カプラーを含むことができる。

更に、各発色層は、実質同一感色性の感度の異なる2層以上の層を有するように構成でき、これら各高感度乳剤層に、必要に応じてDIB化合物や媒染剤等を含有させることができる。(但し高感度層に限定されることはない。)これら種々の化合物を感光材料中に含有せしめるには、含有せしめる構成層の塗布液中に種々の形態で含有せしめることができ、この場合使来よりカプラーについ

点溶媒が併用できるほか、低沸点溶媒を併用する 事もできる。これらの各溶媒は当然それぞれ単独 でも、あるいは2種以上併用して用いることがで きる。

またマスキングカブラーとしてのカラードカブラーを併用することもできる。このマスキングカブラーとしてのカラードマゼンタカプラーとしては、一般的にはカラーレスマゼンタカプラーの活性点にアリールアゾ基を置換した化合物が用いられ、例えば米国特件第 2801171号、同第 2983608号、同第 3005712号、同第 3684514号、英国特件第9321号、特開昭 49-123625号、同第 49-131448号等に記載されている化合物を挙げることができる。

更に米国特許第 3419391号に記載されているような発色現像主薬の酸化生成物との反応で色素が処理将中に流出していくタイプのカラードマゼンタカプラーも用いることができる。

マスキングカプラーとしてのカラードシアンカ プラーとしてはカラーレスシアンカプラーの活性

て用いられている種々の技術を適用することがで きる。

本発明に係るハロゲン化銀写真感光材料は、必 要に応じて前記の如き種々の写真用添加剤を含有 せしめたハロゲン化級乳剤層およびその他の構成 層(例えばイエローフィルター層、保護層など) を支持体上に堕段することによって製造される。 発色のための乳剤層は、前述の如く、高感度層と 低感度層との重層に構成することができる。これ ら構成暦を支持する支持体として有利に用いられ るものには、例えば、パライタ紙、ポリエチレン 被覆紙、ポリプロピレン合成紙、ガラス紙、セル ロースアセテート、セルロースナイトレート、ポ リピニルアセタール、ポリプロピレン、例えばポ リエチレンテレフタレート等のポリエステルフィ ルム、ポリスチレン等があり、これらの支持体は それぞれのハロゲン化銀写真感光材料の使用目的 に応じて適宜選択される。

これらの支持体は必要に応じて下引加工が施される。

本発明のハロゲン化銀写真感光材料は露光後週常用いられる種々の方法により現像処理することができる。即ち本発明の感光材料の処理に用いることができる発色現像主薬は、現像主薬を含むPHが8以上が好ましく、より好ましくはPHが9~12のアルカリ性水溶液である。この現像主薬としての芳香族第1級アミノ現像主薬は、芳香族環境上に第1級アミノ基を持ち、露光されたハロゲン化銀を現像する能力のある化合物、またはこのような化合物を形成する的駆体を意味する。

上記現像主策としてはp-フェニレンジアミン系のものが代衷的であり次のものが好ましい例として挙げられる。

 $4-7 \ge J-N.N-3$ エチルアニリン、3-3 チル- $4-7 \ge J-N.N-3$ エチルアニリン、 $4-7 \ge J-N-1$ チル-1-1 チル-1-1 チル-1-1 サン、1-1 -1-

本発明の感光材料を像様離光し、発色現像処理後、常法により漂白処理を行うことができる。この処理は定着と同時でもまた別個でもよい。この処理液は必要に応じて定着剤を加えることにより漂白定着溶とすることもできる。漂白剤としては種々の化合物が用いられ、漂白促進剤をはじめ、種々の添加剤を加えることもできる。

(発明の実施例)

次に本発明の一実施例について説明する。なお 当然のことではあるが、以下に示す実施例は本発 明の例証であり、これにより本発明が限定される ものではない。

ここでは、カプラーを含む乳剤層1層と保護層との2層の感光材料から成る試料に本発明を適用した場合(実施例1~3)と、カプラーを含む乳剤層を多層に形成した感光剤試料に本発明を適用した場合(実施例4)とを例示して、説明する。

(実施例1)

本実施例では、マゼンタ発色カプラーを用いた。 即ち具体的には本実施例では、マゼンタ発色カプ 3-β-メタンスルホンアミドエチル-4-アミノ-N,N-ジエチルアニリン、3-メトキシ-4-アミノ-N-エチル-N-β-ヒドロキシエチルアニリン、3-メトキシ-4-アミノ-N-エチルアニリン、3-アセトアミド-4-アミノ-N,N-ジエチルアニリン、4-アミノ-N,N-ジメチルアニリン、N-エチル-N-β-(β-メトキシエトキシ)エトキシ)エチル-3-メチル-4-アミノアニリン、N-エチル-4-アミノアニリンやこれらの塩、例えば硫酸塩、塩酸塩、亜硫酸塩、p-トルエンスルホン酸塩などである。

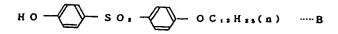
更に特開昭48-64932号、同50-131526号、同51-95849号公報およびベントらによるジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイティー第73巻3100~3125(1951)などに記載の化合物も用いることができる。またこれらの発色現像液には必要に応じて種々の添加物たとえばアルカリ剤、pR調節剤あるいは緩衝剤、現像促進剤、カブリ防止剤、保恒剤などが加えられる。

ラーとして、次のA式で変わされるピラゾロトリアゾールカプラーを用いた。これは前記したカプラー Na.C-19に対応する。

カプラーを溶解する溶媒に使用する一般式(II) の高沸点溶媒としては、ジターシャリーノニルフェノール (II) を採用した。これは前記した式 (II-II3) で表わされる化合物である。

なお比較例として、トリクレジルフォスフェート (TCP) を溶媒として用いた場合についてデータをとった。

一般式 (I) で示される化合物としては、次の式 B,式 C で示されるものを使用した。



上記化合物 B は前記した式(I-1) で示されるもの、C は式(I-14)で示されるものに対応する。

なお比較例として、このような一般式 (I) の 化合物を加えない場合についてもデータをとった。 本例の各層は次のようにして調整した。

第1層…

緑感性に色増感された1.8gの高感度緑感性単分散沃臭化銀乳剤(Imol %=3.0mol %. r=1.6 μ. S / r は好ましくは 0.1~0.15の範囲で選ばれる) 1.9gのゼラチン並びに0.20gのマゼンタカプラー、及び0.049gのカラードマゼンタカプラーを溶解し

に示す。

(発色現像液)

•	4 - アミン-3-メチル-N-エチル-N-(β-	t F
	ロキシエチル)-アニリン・硫酸塩	4.75g
	無水亜硫酸ナトリウム	4.258
	ヒドロキシルアミン1/2 硫酸塩	2.0 g
	無水炭酸カリウム	37.5 g
	臭化ナトリウム	1.3 g
	ニトリロトリ酢酸・3 ナトリウム塩(1.	水塩)
		2.5 g
	水酸化カリウム	1.0 g
	水を加えて10とする	

(源白液)

エチレンジアミンテトラ酢酸鉄アンモニウム塩
100.0g
エチレンジアミンテトラ酢酸 2アンモニウム塩
10.0g
臭化アンモニウム 150.0g
氷酢酸 10.0ml
水を加えて1 & とし、アンモニア水を用いてpH

た、0.06gのDNP(ジタ-シャリーノニルフェノール)を含有する高感度換感性乳剤層。(なお、「単分散」とは実質的に単分散であることを示す。以下同じ)。

第2層…

0.15gの黄色コロイド銀、0.2gの汚染防止剤を 溶解した0.11gのDBP及び1.5gのゼラチンを含有す るイエローフィルター層。

上記2層各々には上記組成物の他にゼラチン硬化剤や界面活性剤を添加した。

各ば料は、次の処理工程で処理した。

処理工程

発	色 現	像	3分15秒
漢		Ė	6分30秒
水		洗	3分15秒
定		着	6分30秒
水		洗	3分15秒
安	定	化	1分30秒
85.		爅	

各処理工程において使用した処理液組成を下記

6.0 に調整する。

(定着液)

チ	*	礎	紋	7	ン	ŧ	=	ゥ	٨	175.0	g
無	水	亜	碳	紋	ナ	۲	ij	ゥ	<u>۸</u>	8.6	g
¥	9	亜	碟	酸	ナ	ŀ	ŋ	ゥ	4	2.3	g
	水	を	加	ż	て	1	l	٤	L.	酢酸を用いてpH6.0	に
坝	整	ታ	る								

(安定化液)

, ホルマリン(37%水溶液) 1.5ml コニダックス(小西六写真工業株式会社製) 7.5ml

水を加えて1ℓとする。

各試料について得られた結果を第1要に示す。 第1要は、該要に示す試料の各々についての、カブリ (Fog)、足部窓度 S_1 (Fog+0.1)、 S_2 (Fog+0.3)のデータをそれぞれ記載してある。

第1表から明らかなように、高沸点溶媒として本発明に係るものを用いず、TCPを使用した試料1-1~1-3は、それぞれ足部の相対感度が低く、足切れ現象を起こしている。また、本発明

に係る式(I)の化合物を用いない試料は、TCPを使用したもの(1-1)は勿論、本発明の高端点熔媒たるDNPを使用したもの(1-4)についても、やはり足切れ現象を呈し、好ましくない。これに対し、本実施例たる試料1-5,1-6については、足部の感度が良好で足切れが発生せず、低露光域での濃度低下を避けることができた。

以下來自己落在

__ #X

	3	N R	- 2	N N	式 (1) め化合物	9	a	'S	Sr
4	R I S	誓	試 が が の mol が	題	観 faol 当りのaol	総数 も 配定	708	Fog+0.1	Fog+0.3
=	Ξ	4	20.0	1	ı	20.	0.26	100	100
보 1	1-2	∢	0.02	В	8.0×10°8	au.	0.27	106	124
X	1-3	<	20:0	ပ	9.5×10°	æ	0.27	80I ·	125
\$	1.4	<	20.0	١	-	aki	0.28	108	100
₩	1-5	<	20:0	В	9.0×10°	aNO.	0.28	115	140
恕	1-6	<	Ø.0	၁	9.5×10-*	番	0.28	116	139

(実施例2)

本実施例では、シアン発色カプラーを用いた。 本発明の高沸点有機溶媒としては、前記例と同 じくDNPを用いた。比較例として、TCPを用 いた場合を示す。

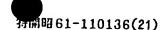
式 (I) の硬調化剤としては、前記B. Cを用い、それぞれを使用した試料についてデータを記すとともに、かかる化合物を用いない場合を併記する。

使用したシアン発色カプラーは、下記D式また はB式で示されるウレイドカプラーである。

本例において、各層は次のように調整した。

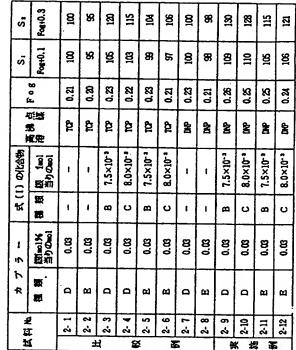
第 1 層 ··· 1.8gの高感度赤感性単分散沃臭化銀乳 剤(Imol % = 3.0mol %. r=1.6 μ) 、 2.1gのゼラチ ン並びに 0.40gのシアンカプラーを溶解した0.40g の DNPを含有している高感度赤感性乳剤層。

第2層…0.07gの2.5-ジ-t-オクチルハイドロキノン(汚染防止剤) を溶解した0.04gの n -ジブチルフタレート (DBP) 及び0.8gのゼラチンを含有している中間層。



上記2層各々には上記組成物の他にゼラチン硬化剤や界面活性剤を添加した。 結果は第2要に示す。

(以下余白)高



嚴

本例の場合も、先の実施例と同様な傾向にあり、本発明適用のものが良好な結果を示している。なお、カプラーEを使用すると、カプラーDを使用する場合よりも一般にカブリが大きく、感度も低い(2-1と2-2の比較を参照)ので、実施例2-11は比較例2-3より感度等が低くなっているが、同じカプラーEを用いた比較例2-5.2-6との比較より明らかな如く、同種のカプラーを使用すれば本発明は格段の効果を示すものである。

(実施例3)

本実施例では、イエロー発色カプラーを用いた。 本発明の高沸点有機溶媒としては前記例と同じ くDNPを用いた。比較例として、TCPを用い た場合を示す。

式(I)の硬調化剤としては、前記B. Cを用い、それぞれを使用した試料についてデータを記すとともに、かかる化合物を用いない場合を併記する。

使用したイエロー発色カプラーは、下記F式。

本例において、各層は次のように調製した。

(以下余白) (以下余白) (以下余白) (以下余白)

C式またはH式で示されるものである。

第1層…青感性に色増感された2.3gの高感度単分散沃臭化銀(Imol%=10mol%, r=1.6 μ)乳剤、1.9gのゼラチン並びに0.80gのイエローカプラーを溶解した0.80gのDNPを含有する高感度青感性乳剤層。

第2層…2.3gのゼラチンを有する保護層。

上記2層各々には上記組成物の他にゼラチン硬化剤や界面活性剤を添加した。

結果を第3変に示す。

以下余自)為企業企業

特開昭61-110136(23)

本例も、前記2例と同様な傾向があり、本発明 適用のものが良好な結果を示している。

(実施例4)

次に、重層にした場合の実施例を説明する。 本実施例では、下引き加工したセルローストリフセテートフィルムからなり、ハレーション防止層(黒色コロイド銀0.40gおよびゼラチン3.0gを含有する)を有する透明支持体上に、下記の各層を顕著に塗設することにより試料4を作製した。なお、前配例と同様、下のすべての実施例においた。 で、盛光材料中への添加量は1 d当たりのものを示し、又ハロゲン化銀乳剤とコロイド銀は銀に換

各層は次の如きものである。なお、乳剤層は前 記例と同様に調整した。

暦 1 … 赤感性に色増感された1.4gの低感度赤感性単分散沃臭化銀(I=01%=2.6mo1%, $r=0.8\mu$)乳剤及び1.2gのゼラチン並びに0.8gの1-ヒドロキシ-4-(β-メトキシエチルアミノカルボニルメトキシ)-N-(<math>3-(2.4-ジ-t-アミルフェノキシ) プチ

8 8 8 3 8 Š oe+0.1 21 8 15 8 83 ū 0.14 0.14 0.14 0.16 0.15 机器 ĝ ğ ĝ È 훒 울 地建 **のたむ** 9.0 8.0 8 엄 器刻 Ξ 松 B ပ æ ပ 譿 語 mol My Opol G: Pa2/3 H: Fol/3 P:0.0E 1 10 7 Pigh P+G+H FE. 臤 R 22 £ 3-2 £-6 5-5 36 꿃 3-4 **事** 壑 盃 **张瑶**室

鮾

ル) -2-ナフトアミド(シアンカブラーの1種)、
0.075gの1-ヒドロキシ-4- (4-(1-ヒドロキシ-δ-アセトアミド-3、6-ジスルホ-2-ナフチルアゾ)
フェノキシ) -N-(δ-(2.4-ジ-t-アミルフェノキシ) プチル-2-ナフトアミド・ジナトリウム(カラードシアンカブラーの1種)、及び0.015gの1-ヒドロキシ-2-(δ-(2.4-ジ-アミルフェノキシ)-n-ブチル)ナフトアミド、0.07g の4-オクタデシルスタシンイミド-2-(1-フェニル-5-テトラゾリルチオ)-1-インダノン(01g化合物の一種)を溶解した0.65gのトリクレジルホスフェート(TCP)を含有している低感度赤感性乳剤層。

層 $2 \cdots 1.8g$ の高感度赤感性単分散沃臭化銀乳剤 (Imol % = 3.0mol %, r = 1.6μ 、2.7gのゼラチン並びに 0.40gの前記 Dのシアンカプラーを溶解した 0.40gの DNPを含有している高感度赤感性乳剤層。

暦3 …0.07gの2.5-ジ-t-オクチルハイド ロキン(汚染防止剤) を溶解した0.04gのn-ジ プチルフタレート(DBP) 及び0.8gのゼラチンを含 有している中間層。

算して示した。

層4 …緑感性に色増感された0.80gの低感度単分散沃化銀(Imol 1/4=2.6mol 1/4, r=0.8μ) 乳剤及び2.2gのゼラチン並びに0.8gの1-(2.4.6-トリクロロフェニル) -3-(3-(2.4-ジ-t-アミルフェノキシアセトアミド) ベンズアミド) -5-ピラゾロン(マゼンタカブラーの一種)、0.15gの1-(2.4.6-トリクロロフェニル)-4-(1-サフチルアゾ)-3-(2-クロロ-5-オクタデセニルスタシンイミドアニリン)-5-ピラゾロン(カラードマゼンタカブラーの一種)、0.016 gのDI R化合物(前記と同じもの)を溶解した0.95gのTCPを含有している低感度緑感性乳剤層。

暦 5 … 緑感性に色増感された1.8gの高感度緑感性単分散沃臭化銀(Imol %=3.0mol %, r=1.6μ) 乳剤、1.9gのゼラチン並びに0.20gのマゼンタカプラー(前配Αのカプラー)及び0.049gのカラードマゼンタカプラーを溶解した0.60gのDNPを含有する高感度緑感性乳剤層。

暦 6 …0.15gの黄色コロイド銀、0.2gの汚染防

止剤 (層 3 に含有と同じもの) を溶解した0.11g の D B P 及び1.5gのゼラチンを含有するイエロー フィルター層。

層 7 … 青感性に色増感された0.2gの低感度単分散沃臭化銀(Imol %-2.6mol %. r=0.8μ) 乳剤及び1.9gのゼラチン並びに1.5gのα-ピパロイル-α-(1-ベンジル-2-フェニル-3.5-ジオキソイミダゾリジン-4-イル)-2'-クロロ-5'- (α-ドテシルオキシカルボニル) エトキシカルボニル) アセトアニライド(イエローカプラーの1種) を溶解した0.6gのTCPを含有する低感度青感性乳剤層。

層 8 ··· 青感性に色増感された2.3gの高感度単分 散沃臭化銀(Imol %=10mol %, r=1.6μ) 乳剤、1.9 gのゼラチン並びに 0.80gのイエローカプラー (前記 P, G, Hのカプラー) を溶解した 0.80gの DNPを含有する高感度育感性乳剤層。

漕 9 …2.3gのゼラチンを有する保護層。

本例の爾後の処理工程は次の通りである。即ち これらの試料の各々に光学楔を介してニュートラ ル露光を与えた後それぞれ下記の処理工程で処理 して色素画像を得た。

処理工程

発	色 現	偉	3分15秒
漂		Ė	6分30秒
水		抚	3分15 秒
定		着	6分30秒
水		铣	3分15秒
安	定	化	1分30秒
**		AG.	

各処理工程において使用した処理液組成は下記 の如くである。

(発色現像液)

4-7 & >-3-x + N-N- x + N-(B- E F

ロキシエチル)-アニリン・硫酸塩	4.75g
無水亜硫酸ナトリウム	4.25€
ヒドロキシルアミン1/2 硫酸塩	2.0 g
無水炭酸カリウム	37.5 g
臭化ナトリウム ・	1.3 g
ニトリロトリ酢酸・3 ナトリウム塩(1水塩)

2.5 €

水酸化カリウム

1.0 g

永を加えて12とする。

(漂白液)

エチレンジアミンテトラ酢酸鉄アンモニウム塩 100.0g

エチレンジアミンテトラ酢酸 2アンモニウム塩

10.0g

臭化アンモニウム

150.0g

永酢酸

10.0=1

水を加えて1 & とし、アンモニア水を用いてpH 6.0 に調整する。

(定着液)

 チオ硫酸アンモニウム
 175.0g

 無水亜硫酸ナトリウム
 8.6g

 メタ亜硫酸ナトリウム
 2.3g

 サキャッ・ア・ダートリー 新砂を用いて345.0g

水を加えて 1 ℓ とし、酢酸を用いて pH6.0 に 調整する。

(安定化液)

ホルマリン(37%水溶液)

1.5=1

コニダックス(小西六写真工菜株式会社製)

7.5ml

水を加えて18とする。

結果を第4度に示す。第4度より、本例のように重層にした場合も、本発明は低露光域での湿度低下の改善に効果的であることが明らかである。 また、発色性はきわめて良好であった。



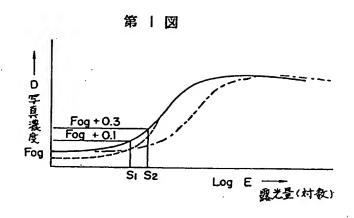
	And al-	カブ	5 -	式(1) の(化合物)		S,	S.
IA.	哲压	磁類	題 faol 当りのaol	祖故	版 1sol 当りのsol	有類領域	FactO.1	Pos+0.3
此		<贈8> F+G+日	第3会 と同じ	-	-		100	100
飲例	4-1	<獲5> A	0.02	-	-	3層共 TCP	100	100
75		<暦2> D	0.03	-	-		100	100
_	4-2	<#8 > P+G+5	第3度 と同じ	В	0.02	3應共 DNP	117	129
~		<導5 > 人	0.02	В	7.5×10-*		119	130
篇		<覆2> D	0.03	8	7.5×10 ⁻²		125	133
~		<階8 > F+G+E	第3衰 占同じ	С	0.02	3厘共 DNP	120	131
FN	4-3	<₩5>	0.02	C	8.0×10-*		122	131
"	ſ	<雇2>	0.03	С	8.0×10-*	İ	127	135

(発明の効果)

上述の如く、本発明によれば、カブラーの溶媒としてフェノール系高端点溶媒を用いるので、安定した分散性が得られ、かつ高発色性を得ることができ、しかもその場合に低露光域での濃度低下を避けることができて、よって発色性が良好でしかも密度が遠いハロゲン化級写真感光材料を得ることができる。

4 図面の簡単な説明

第1図は、本発明の作用を説明するための特性 曲線である。



This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
\square REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
□ OTHER.

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.